

RECU 1e

(19) BUNDESREPUBLIK

DEUTSCHLAND

(12)

(10)



DEUTSCHES

PATENT- UND
MARKENAMT

Offenlegungsschrift

DE 198 47 276 A 1

(51) Int. Cl.⁷:

A 61 K 7/13

D 06 P 3/08

// D06P 3/14,3/30

(21) Aktenzeichen: 198 47 276.5

(22) Anmeldetag: 14. 10. 1998

(43) Offenlegungstag: 20. 4. 2000

(71) Anmelder:

Henkel KGaA, 40589 Düsseldorf, DE

(72) Erfinder:

Sättler, Andrea, Dr., 40225 Düsseldorf, DE; Weiss, Albrecht, Dr., 40764 Langenfeld, DE; Rose, David, Dr., 40723 Hilden, DE; Kleen, Astrid, Dr., 40699 Erkrath, DE

(36) Entgegenhaltungen:

DE-OS 21 55 390
EP 05 48 620 B1
EP 07 95 313 A2
EP 03 10 675 A1

Die folgenden Angaben sind den vom Anmelder eingereichten Unterlagen entnommen

Prüfungsantrag gem. § 44 PatG ist gestellt

(54) Färbemittel mit Enzymen

(57) Gegenstand der vorliegenden Erfindung sind Mittel zum Färben keratinischer Fasern, die mindestens ein Farbstoffvorprodukt, ein Oxidase-System auf Basis des Cholins sowie mindestens eine Peroxidase enthalten. Die erfindungsgemäßen Mittel zeichnen sich durch ihre gute Färbeleistung sowie durch ihre haarschonende Wirkung aus.

DE 198 47 276 A 1

DE 198 47 276 A 1

Beschreibung

Die vorliegende Erfindung betrifft Mittel zur Färbung von Keratinfasern, die ein spezielles Enzymsystem enthalten, deren Verwendung sowie entsprechende Verfahren zum Färben keratinischer Fasern.

5 Für das Färben von Keratinfasern, insbesondere menschlichen Haaren, spielen die sogenannten Oxidationsfärbemittel wegen ihrer intensiven Farben und guten Echtheitseigenschaften eine bevorzugte Rolle. Solche Färbemittel enthalten Oxidationsfarbstoffvorprodukte, sogenannte Entwicklerkomponenten und Kupplerkomponenten. Die Entwicklerkomponenten bilden unter dem Einfluß von Oxidationsmitteln oder von Luftsauerstoff untereinander oder unter Kupplung mit einer oder mehreren Kupplerkomponenten die eigentlichen Farbstoffe aus.

10 Allein mit einer Entwicklerkomponente oder einer speziellen Kuppler/Entwicklerkombination gelingt es in der Regel nicht, eine auf dem Haar natürlich wirkende Farbnuance zu erhalten. In der Praxis werden daher üblicherweise Kombinationen verschiedener Entwickler- und/oder Kupplerkomponenten eingesetzt.

Als Entwicklerkomponenten werden üblicherweise primäre aromatische Amine mit einer weiteren, in para- oder ortho-Position befindlichen, freien oder substituierten Hydroxy- oder Aminogruppe, Diaminopyridinderivate, heterocyclische Hydrazone, 4-Aminopyrazolonderivate sowie 2,4,5,6-Tetraaminopyrimidin und dessen Derivate eingesetzt.

15 Spezielle Vertreter sind beispielsweise p-Phenyldiamin, p-Toluylendiamin, 2,4,5,6-Tetraaminopyrimidin, p-Aminophenol, N,N-Bis(2-hydroxyethyl)-p-phenyldiamin, 2-(2,5-Diaminophenyl)-ethanol, 2-(2,5-Diaminophenoxy)-ethanol, 1-Phenyl-3-carboxyamido-4-aminopyrazolon-5,4-Amino-3-methylphenol, 2-Aminomethyl-4-aminophenol, 2-Hydroxy-4,5,6-triaminopyrimidin, 2,4-Dihydroxy-5,6-diaminopyrimidin, 2,5,6-Triamino-4-hydroxypyrimidin und 1,3-N,N'-Bis(2-hydroxyethyl)-N,N'-bis(4'-aminophenyl)-diaminopropan-2-ol.

20 Als Kupplerkomponenten werden in der Regel m-Phenyldiaminderivate, Naphthole, Resorcin und Resorcinderivate, Pyrazolone und m-Aminophenole verwendet. Als Kupplersubstanzen eignen sich insbesondere 1-Naphthol, 1,5-, 2,7- und 1,7-Dihydroxynaphthalin, 5-Amino-2-methylphenol, m-Aminophenol, Resorcin, Resorcinnomonmethylether, m-Phenyldiamin, 1-Phenyl-3-methyl-pyrazolon-5, 2,4-Dichlor-3-aminophenol, 1,3-Bis(2,4-diaminophenoxy)-propan, 2-Chlor-resorcin, 4-Chlor-resorcin, 2-Chlor-6-methyl-3-aminophenol, 2-Methylresorcin, 5-Methylresorcin und 2-Methyl-4-chlor-5-aminophenol.

25 Die oxidative Entwicklung der Färbung kann grundsätzlich mit Luftsauerstoff erfolgen. Bevorzugt wird jedoch ein chemisches Oxidationsmittel eingesetzt. Als Oxidationsmittel kommen Persulfate, Chlorite und insbesondere Wasserstoffperoxid oder dessen Anlagerungsprodukte an Harnstoff, Melamin sowie Natriumborat in Frage. Üblicherweise wird eine etwa 2-9%ige wässrige Wasserstoffperoxidlösung eingesetzt. Unter der Einwirkung derart hoher Oxidationsmittelkonzentrationen können die keratinischen Fasern, insbesondere wenn sie bereits dauer gewellt oder gebleicht sind, geschädigt werden, und in seltenen Fällen können durch diese hohen Konzentrationen auch Hautirritationen auftreten.

Ein wesentlicher Lösungsansatz zu dieser Problematik geht von der Reduzierung der Oxidationsmittelkonzentration aus. Es wurde daher in der Vergangenheit einerseits nach Farbstoffvorprodukten gesucht, die aufgrund ihrer chemischen Struktur bereits durch geringere Mengen Wasserstoffperoxid oder durch Luftsauerstoff oxidiert werden können. Andererseits wurde die Verwendung von Enzymen als Biokatalysatoren vorgeschlagen, die den erwünschten Oxidationsprozess mit sehr wenig oder ganz ohne Wasserstoffperoxid nur in der Anwesenheit von Luftsauerstoff katalysieren können.

In der deutschen Offenlegungsschrift DE-OS-21 55 390 wird ein enzymaktiviertes, oxidatives Haarfärbeverfahren beschrieben, bei dem geringe Mengen H₂O₂ in Kombination mit einem Peroxidase-Enzym eingesetzt werden. Auch in der EP-A 1-0 310 675 werden enzymatische Haarbehandlungsmittel offenbart, die mindestens eine Dielektronenreduzierende Oxidase, die Sauerstoff als Akzeptor nutzt, enthalten. In der EP-B1-0 548 620 werden enzymatische Haarfärbemittel beschrieben, bei denen die Oxidation der Farbstoffvorprodukte durch Einsatz einer Peroxidase katalysiert wird. Schließlich werden in der EP-A2-0 795 313 enzymatische Haarfärbemittel beschrieben, die ein Sauerstoff-Oxidoreduktase/Substrat-System und eine Peroxidase sowie als Kupplerkomponenten zwingend ein m-Phenyldiaminderivat enthalten. Alle diese Färbemittel können aber bezüglich der erzielbaren Färbeleistung (Intensität, Nuance, Glanz, Echtheits-eigenschaften) noch nicht vollständig überzeugen.

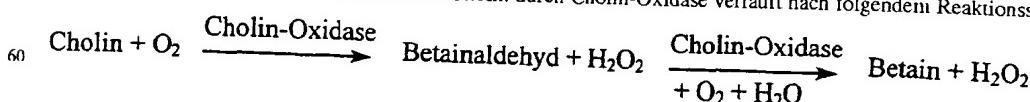
Die Technik der leicht-oxidierbaren Farbstoffvorprodukte hat ebenso wie die bislang beschriebene enzymatische Färbentwicklung den Nachteil, daß im Vergleich zu den herkömmlichen Verfahren insbesondere bezüglich der Intensität, des Glanzes und der Echtheitseigenschaften der Färbungen schlechtere Ergebnisse erzielt werden.

30 Die vorliegende Erfindung geht daher von der Aufgabe aus, Färbemittel für keratinische Fasern zur Verfügung zu stellen, die eine schonende Faserbehandlung ermöglichen und gleichzeitig eine hervorragende Färbeleistung gewährleisten.

Es wurde nun überraschenderweise gefunden, daß Färbemittel mit guter Färbeleistung und deutlichen Vorteilen im Bereich der Schonung und Pflege der Fasern sowie der Haut erhalten werden, wenn sie mindestens ein Farbstoffvorprodukt, ein Oxidase-System auf Basis des Cholins sowie mindestens eine Peroxidase enthalten.

35 Unter Keratinfasern sind dabei Pelze, Wolle, Federn und insbesondere menschliche Haare zu verstehen.

Unter einem Oxidase-System auf Basis des Cholins ist erfahrungsgemäß Cholin-Oxidase in Kombination mit Cholin als Substrat zu verstehen. Die Oxidation von Cholin durch Cholin-Oxidase verläuft nach folgendem Reaktionsschema:



Cholin wird im Sinne der vorliegenden Erfindung bevorzugt als Salz mit einer physiologisch verträglichen organischen oder anorganischen Säure eingesetzt. Beispiele für solche Salze sind das Chlorid, das Bromid, das Iodid, das Citrat, das Hydrogentartrat, das Hydrogencarbonat, das Methylsulfat sowie das p-Toluolsulfonat. Besonders bevorzugt ist Cholinchlorid.

65 Cholin-Oxidase (EC 1.1.3.17) kann aus vielen Quellen gewonnen werden; so wurde beispielsweise ein Vorkommen in menschlichen Zellen nachgewiesen. Cholin-Oxidase, die von Alcaligenes species und Arthrobacter globiformis produ-

DE 198 47 276 A 1

ziert wird, ist erfindungsgemäß besonders bevorzugt. Cholin-Oxidasen sind im Handel erhältlich und werden beispielsweise von der Firma Sigma angeboten. Die Aktivität der Cholin-Oxidase ist erfindungsgemäß derart definiert, daß eine Einheit [1 U] Cholin-Oxidase die Oxidation von 1 µmol Cholin zu Betainaldehyd innerhalb einer Minute bei pH 8,0 und 37°C katalysiert, wobei 1 µmol H₂O₂ gebildet wird (entsprechend der Definition der Handelsprodukte der Firma Sigma).

Cholin-Oxidase wird in den erfindungsgemäßen Mitteln in Mengen von 1–50 000 U pro 100 g Färbezubereitung eingesetzt. Bevorzugt sind Mengen von 1–10 000 U pro 100 g Färbezubereitung, ganz besonders bevorzugt ist der Bereich von 400–5 000 U pro 100 g Färbezubereitung.

Das Substrat Cholin wird erfindungsgemäß in Mengen von 1–5 Gew.-%, bezogen auf die gesamte Färbezubereitung, eingesetzt.

Neben dem Oxidase-System auf Basis des Cholins enthalten die erfindungsgemäßen Mittel zusätzlich noch eine Peroxidase (EC 1.11.1.7). Die Peroxidasen können aus Tieren, Pflanzen oder Pilzen gewonnen werden. Pflanzliche Peroxidasen und Peroxidase auf der Basis von Pilzen können erfindungsgemäß bevorzugt sein, Sojabohnen-Peroxidase ist ganz besonders bevorzugt.

In einer weiteren Ausführungsform der vorliegenden Erfindung kann es bevorzugt sein, Peroxidasen mit einem möglichst geringen Katalase-Gehalt, wie beispielsweise Meerrettich-Peroxidase, zu verwenden.

Die Aktivität der Peroxidase ist erfindungsgemäß derart definiert, daß eine Einheit [1 U] Peroxidase 1,0 mg Purpurogallin aus Pyrogallol innerhalb von 20 sec bei pH 6,0 und 20°C bildet (entsprechend der Definition der Handelsprodukte der Firma Sigma).

Die Peroxidase wird erfindungsgemäß in einer Menge von 1–100 000 U eingesetzt, bevorzugt sind Mengen von 1–10 000 U, ganz besonders bevorzugt ist eine Menge von 1–500 U. Die angegebenen Mengen beziehen sich jeweils auf 100 g Färbezubereitung.

Die erfindungsgemäßen Mittel zeichnen sich durch ihre haar- und hautschonende Wirkung aus. Die erfindungsgemäß behandelten Haare weisen eine erhöhte Haarglättung sowie eine höhere Reißfestigkeit und eine geringere Porosität auf als Haare, die mit herkömmlichen Färbetechniken gefärbt wurden.

Gemäß einer ersten Ausführungsform der vorliegenden Erfindung kann das Farbstoffvorprodukt ein Oxidationsfarbstoffvorprodukt vom Typ Entwickler sein. Es können aber auch mehrere Entwickler in den erfindungsgemäßen Mitteln eingesetzt werden.

Erfindungsgemäß bevorzugte Entwicklerkomponenten sind p-Phenyldiamin, p-Toluylendiamin, p-Aminophenol, o-Aminophenol, 1-(2'-Hydroxyethyl)-2,5-diaminobenzol, N,N-Bis(2-hydroxyethyl)-p-phenyldiamin, 2-(2,5-Diaminophenoxy)-ethanol, 1-Phenyl-3-carboxyamido-4-aminopyrazolon-5, 4-Amino-3-methylphenol, 2,4,5,6-Tetraaminopyrimidin, 2-Hydroxy-4,5,6-triaminopyrimidin, 4-Hydroxy-2,5,6-triaminopyrimidin, 2,4-Dihydroxy-5,6-diaminopyrimidin, 2-Dimethylamino-4,5,6-triaminopyrimidin, 2-Hydroxyethylaminomethyl-4-amino-phenol, 4,4'-Diaminodiphenylamin, 4-Amino-3-fluorophenol, 2-Aminomethyl-4-amino-phenol, 2-Hydroxymethyl-4-aminophenol, Bis-(2-hydroxy-Saminophenyl)-methan, 1,4-Bis-(4-aminophenyl)-diazacycloheptan, 1,3-Bis(N(2-hydroxyethyl)-N(4-aminophenylamino))-2-propanol, 1,8-Bis-(2,5-Diaminophenoxy)-3,6-dioxaoctan, 4-Amino-2-(2-hydroxyethoxy)-phenol sowie 4,5-Diaminopyrazol-Derivate nach EP 0 740 741 bzw. WO 94/08970 wie z. B. 4,5-Diamino-1-(2'-hydroxyethyl)-pyrazol.

Besonders bevorzugte Entwicklerkomponenten sind p-Phenyldiamin, p-Toluylendiamin, p-Aminophenol, 1-(2'-Hydroxyethyl)-2,5-diaminobenzol, 4-Amino-3-methylphenol, 2,4,5,6-Tetraaminopyrimidin, 2-Hydroxy-4,5,6-triaminopyrimidin, 4-Hydroxy-2,5,6-triaminopyrimidin, 4,5-Diamino-1-(2-hydroxyethyl)-pyrazol, 2-Aminomethyl-4-aminophenol, N,N-Bis(2-hydroxyethyl)-p-phenyldiamin, 1,8-Bis-(2,5-Diaminophenoxy)-3,6-dioxa-octan, Bis-(2-hydroxy-5-aminophenyl)-methan und o-Aminophenol.

Ganz besonders bevorzugte Entwicklerkomponenten sind 1-Methyl-2,5-diaminobenzol, 4-Amino-2-aminomethylphenol, p-Aminophenol, 4-Hydroxy-2,5,6-triaminopyrimidin, 1-(2'-Hydroxyethyl)-2,5-diaminobenzol sowie N,N-Bis(2-hydroxyethyl)-1,4-diaminobenzol.

Zur Nuancierung der erzielbaren Farbtöne können die erfindungsgemäßen Mittel weiterhin noch eine oder mehrere Kupplerkomponenten enthalten. Erfindungsgemäß bevorzugte Kupplerkomponenten sind 1-Naphthol, Pyrogallol, 1,5-, 2,7- und 1,7-Dihydroxynaphthalin, o-Aminophenol, 5-Amino-2-methylphenol, m-Aminophenol, Resorcin, Resorcinmonomethylether, m-Phenyldiamin, 1-Phenyl-3-methyl-pyrazolon-5, 2,4-Dichlor-3-aminophenol, 1,3-Bis-(2,4-diaminophenoxy)-propan, 4-Chlorresorcin, 2-Chlor-6-methyl-3-aminophenol, 2-Methylresorcin, 5-Methylresorcin, 2,5-Dimethylresorcin, 2,6-Dihydroxypyridin, 2,6-Diaminopyridin, 2-Amino-3-hydroxypyridin, 2,6-Dimethoxy-3,5-diaminopyridin, 2,6-Dihydroxy-3,4-diaminopyridin, 3-Amino-2-methylamino-6-methoxypyridin, 4-Amino-2-hydroxytoluol, 2,6-Bis-(2-hydroxyethylamino)-toluol, 2,4-Diaminophenoxyethanol, 1-Methoxy-2-amino-4-(2-hydroxyethylamino)-benzol, 2-Methyl-4-chlor-5-amino-phenol, 6-Methyl-1,2,3,4-tetrahydro-chinoxalin, 3,4-Methylendioxypyphenol, 3,4-Methylendioxyanilin, 2,6-Dimethyl-3-amino-phenol, 3-Amino-6-methoxy-2-methylaminophenol, 2-Hydroxy-4-aminophenoxyethanol, 2-Methyl-5-(2-hydroxyethylamino)-phenol und 2,6-Dihydroxy-3,4-dimethylpyridin.

Besonders bevorzugte Kupplerkomponenten im Sinne der Erfindung sind 1-Naphthol, 1,5-, 2,7- und 1,7-Dihydroxynaphthalin, 5-Amino-2-methylphenol, Resorcin, 1,3-Bis-(2,4-diaminophenoxy)-propan, 2,4-Dichlor-3-aminophenol, 4-Chlorresorcin, 2-Amino-3-hydroxypyridin, 2,6-Dimethoxy-3,5-diaminopyridin, 2-Chlor-6-methyl-3-aminophenol, 2-Methyl-4-chlor-5-amino-phenol, 2-Methylresorcin, 5-Methylresorcin, 2,5-Dimethylresorcin, 2,6-Bis-(2-hydroxyethylamino)-toluol, 2,6-Dihydroxy-3,4-diaminopyridin, 3-Amino-2-methylamino-6-methoxypyridin, 2,4-Diaminophenoxyethanol, 1-Methoxy-2-amino-4-(2-hydroxyethylamino)-benzol, 6-Methyl-1,2,3,4-tetrahydro-chinoxalin, 3,4-Methylendioxyanilin, m-Aminophenol, o-Aminophenol und 2-Chlorresorcin.

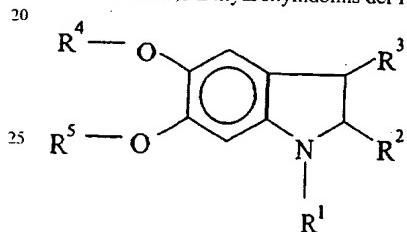
Ganz besonders bevorzugte Kupplerkomponenten sind 2,4-Diaminophenoxyethanol, 2-Chlor-6-methyl-3-aminophenol, 5-Amino-2-methylphenol, 1,3-Bis-(2,4-diaminophenoxy)-propan, 2-Methylresorcin sowie 1-Methoxy-2-amino-4-(2-hydroxyethylamino)-benzol. Die Entwickler- und Kupplerkomponenten werden üblicherweise in freier Form eingesetzt. Bei Substanzen mit Aminogruppen kann es aber bevorzugt sein, sie in Salzform, insbesondere in Form der Hydrochloride und Sulfate, einzusetzen.

Die folgenden Entwickler/Kupplerkombinationen haben sich als besonders geeignet im Sinne der Erfindung erwiesen:

- 4-Aminophenob/5-Amino-2-methylphenol
- 1-Methyl-2,5-diaminobenzol/2,4-Diaminophenoxyethanol
- 4-Amino-2-aminomethylphenol/2-Chlor-6-methyl-3-aminophenol
- 4-Amino-2-aminomethylphenol/2,4-Diaminophenoxyethanol
- 5 - 1-Methyl-2,5-diaminobenzol/5-Amino-2-methylphenol
- 1-Methyl-2,5-diaminobenzol/1,3-Bis-(2,4-diaminophenoxy)-propan
- 4-Hydroxy-2,5,6-triaminopyrimidin/2-Methylresorcin
- 1-(β -Hydroxyethyl)-2,5-diaminobenzol/2,4-Diaminophenoxyethanol
- N,N-Bis-(β -hydroxyethyl)-1,4-diaminobenzol/1-Methoxy-2-amino-4-(2-hydroxyethylamino)-benzol.

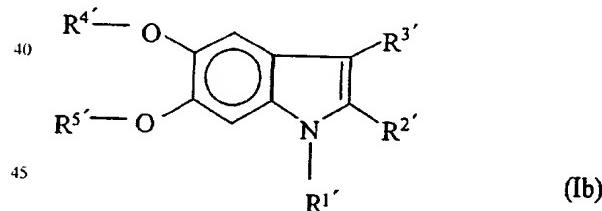
10 Die erfindungsgemäßen Haarfärbemittel enthalten sowohl die Entwicklerkomponenten als auch die Kupplerkomponenten bevorzugt in einer Menge von 0,005 bis 20 Gew.-%, vorzugsweise 0,1 bis 5 Gew.-%, jeweils bezogen auf das gesamte Oxidationsfärbemittel. Dabei werden Entwicklerkomponenten und Kupplerkomponenten im allgemeinen in etwa gleichen molaren Mengen zueinander eingesetzt. Wenn sich auch der äqui-molare Einsatz als zweckmäßig erwiesen hat, so ist ein gewisser Überschuß einzelner Oxidationsfarbstoffvorprodukte nicht nachteilig, so daß Entwicklerkomponenten und Kupplerkomponenten in einem Mol-Verhältnis von 1 : 0,5 bis 1 : 3, insbesondere 1 : 1 bis 1 : 2, enthalten sein können.

15 Gemäß einer zweiten bevorzugten Ausführungsform der vorliegenden Erfindung kann das Farbstoffvorprodukt ein Derivat des 5,6-Dihydroxyindols der Formel (Ia) sein,



30 in der unabhängig voneinander R¹ steht für Wasserstoff, eine C₁- bis C₄-Alkylgruppe oder eine C₁- bis C₄-Hydroxy-alkylgruppe, R² steht für Wasserstoff oder eine -COOH-Gruppe, wobei die -COOH-Gruppe auch als Salz mit einem physiologisch verträglichen Kation vorliegen kann, R³ steht für Wasserstoff oder eine C₁- bis C₄-Alkylgruppe, R⁴ steht für Wasserstoff, eine C₁- bis C₄-Alkylgruppe oder eine Gruppe -CO-R⁶, in der R⁶ steht für eine C₁- bis C₄-Alkylgruppe, und R⁵ steht für eine der unter R⁴ genannten Gruppen, oder ein physiologisch verträgliches Salz dieser Verbindungen mit einer organischen oder anorganischen Säure.

35 In einer dritten bevorzugten Ausführungsform der vorliegenden Erfindung kann das Farbstoffvorprodukt ein Derivat des 5,6-Dihydroxyindols der Formel (Ib) sein,



50 in der unabhängig voneinander R¹' steht für Wasserstoff, eine C₁- bis C₄-Alkylgruppe oder eine C₁- bis C₄-Hydroxy-alkylgruppe, R²' steht für Wasserstoff oder eine -COOH-Gruppe, wobei die -COOH-Gruppe auch als Salz mit einem physiologisch verträglichen Kation vorliegen kann, R³' steht für Wasserstoff oder eine C₁- bis C₄-Alkylgruppe, R⁴' steht für Wasserstoff, eine C₁- bis C₄-Alkylgruppe oder eine Gruppe -CO-R⁶', in der R⁶' steht für eine C₁- bis C₄-Alkylgruppe, und R⁵' steht für eine der unter R⁴' genannten Gruppen, oder ein physiologisch verträgliches Salz dieser Verbindungen mit einer organischen oder anorganischen Säure.

55 Bevorzugte Stoffe der Formel (Ia) sind 5,6-Dihydroxyindolin, N-Methyl-5,6-dihydroxyindolin, N-Ethyl-5,6-dihydroxyindolin, N-Propyl-5,6-dihydroxyindolin, N-Butyl-5,6-dihydroxyindolin, 5,6-Dihydroxyindolin-2-carbonsäure, 6-Dihydroxyindolin, 6-Aminoindolin und 4-Aminoindolin beispielsweise. Bevorzugte Stoffe der Formel (Ib) sind 5,6-Dihydroxyindol, N-Methyl-5,6-dihydroxyindol, N-Ethyl-5,6-dihydroxyindol, N-Propyl-5,6-dihydroxyindol, N-Butyl-5,6-dihydroxyindol, 5,6-Dihydroxyindolin-2-carbonsäure, 6-Hydroxyindolin, 6-Aminoindolin und 4-Aminoindolin.

60 Ganz besonders bevorzugt sind 5,6-Dihydroxyindolin sowie 5,6-Dihydroxyindol. In einer ersten Variante der oben beschriebenen Ausführungsformen werden die Mittel derart formuliert, daß sie als Farbstoffvorprodukte nur Indol- und/oder Indolinderivate der Formeln (Ia) und (Ib) enthalten und frei sind von üblichen Oxidationsfarbstoffvorprodukten vom Entwickler/Kuppler-Typ.

65 In einer zweiten Variante der oben beschriebenen Ausführungsformen können die erfindungsgemäßen Mittel neben den Indol- und/oder Indolinderivaten der Formeln (Ia) und (Ib) auch noch übliche Oxidationsfarbstoffvorprodukte vom Entwickler/Kuppler-Typ enthalten. Im Rahmen dieser Variante kann es erfindungsgemäß bevorzugt sein, das Indolin- oder das Indolderivat in Kombination mit einer oder mehreren Kupplerkomponenten in Haarfärbemitteln einzusetzen. Es sei an dieser Stelle ausdrücklich auf die oben als bevorzugt genannten Kupplerkomponenten verwiesen.

In einer weiteren Ausführungsform kann es erfindungsgemäß bevorzugt sein, das Indolin- oder Indolderivat in Haar-

DE 198 47 276 A 1

färbemitteln in Kombination mit mindestens einer Aminosäure oder einem Oligopeptid einzusetzen. Die Aminosäure ist vorteilhafterweise eine α -Aminosäure ist; ganz besonders bevorzugte α -Aminosäuren sind Arginin, Ornithin, Lysin und Histidin.

In einer weiteren bevorzugten Ausführungsform enthalten die erfindungsgemäßen Haarfärbemittel zur weiteren Modifizierung der Farbnuancen neben den Farbstoffvorprodukten zusätzlich direktziehende Farbstoffe. Direktziehende Farbstoffe sind üblicherweise Nitrophenylendiamine, Nitroaminophenole, Azofarbstoffe, Anthrachinone oder Indophenole. Bevorzugte direktziehende Farbstoffe sind die unter den internationalen Bezeichnungen bzw. Handelsnamen HC Yellow 2, HC Yellow 4, HC Yellow 5, HC Yellow 6, Basic Yellow 57, Disperse Orange 3, HC Red 3, HC Red BN, Basic Red 76, HC Blue 2, HC Blue 12, Disperse Blue 3, Basic Blue 99, HC Violet 1, Disperse Violet 1, Disperse Violet 4, Disperse Black 9, Basic Brown 16 und Basic Brown 17 bekannten Verbindungen sowie 4-Amino-2-nitrodiphenylamin-2'-carbonsäure, 6-Nitro-1,2,3,4-tetrahydrochinonoxalin, Hydroxyethyl-2-nitrotoluidin, Pikraminsäure, 2-Amino-6-chloro-4-nitrophenol 4-Ethylamino-3-nitrobenzoësäure und 2-Chloro-6-ethylamino-1-hydroxy-4-nitrobenzol.

Die erfindungsgemäßen Mittel gemäß dieser Ausführungsform enthalten die direktziehenden Farbstoffe bevorzugt in einer Menge von 0,01 bis 20 Gew.-%, bezogen auf das gesamte Färbemittel.

Weiterhin können die erfindungsgemäßen Zubereitungen auch in der Natur vorkommende Farbstoffe wie beispielsweise Henna rot, Henna neutral, Henna schwarz, Kamillenblüte, Sandelholz, schwarzen Tee, Faulbaumrinde, Salbei, Blauholz, Krappwurzel, Catechu, Sedre und Alkannawurzel enthalten.

Es ist nicht erforderlich, daß die Farbstoffvorprodukte oder die direktziehenden Farbstoffe jeweils einheitliche Verbindungen darstellen. Vielmehr können in den erfindungsgemäßen Haarfärbemitteln, bedingt durch die Herstellungsverfahren für die einzelnen Farbstoffe, in untergeordneten Mengen noch weitere Komponenten enthalten sein, soweit diese nicht das Färbeergebnis nachteilig beeinflussen oder aus anderen Gründen, z. B. toxikologischen, ausgeschlossen werden müssen.

Bezüglich der in den erfindungsgemäßen Haarfärbe- und -tönungsmitteln einsetzbaren Farbstoffe wird weiterhin ausdrücklich auf die Monographie Ch. Zviak, The Science of Hair Care, Kapitel 7 (Seiten 248–250; direktziehende Farbstoffe), sowie Kapitel 8, Seiten 264–267; Oxidationsfarbstoffvorprodukte), erschienen als Band 7 der Reihe "Dermatology" (Hrg.: Ch. Culnan und H. Maibach), Verlag Marcel Dekker Inc., New York, Basel, 1986, sowie das "Europäische Inventar der Kosmetik-Rohstoffe", herausgegeben von der Europäischen Gemeinschaft, erhältlich in Diskettenform vom Bundesverband Deutscher Industrie- und Handelsunternehmen für Arzneimittel, Reformwaren und Körperpflegemittel e.V., Mannheim, Bezug genommen.

Bevorzugt sind Haarfärbemittel auf Basis des Cholin-Oxidasesystems, die einen pH-Wert von 7 bis 10, insbesondere einen pH-Wert von 8 bis 9 aufweisen. Es wurde im Rahmen der vorliegenden Erfindung gefunden, daß besonders intensive und glänzende Färbungen erzielt werden, wenn das Mittel einen pH-Wert von etwa 8,3 aufweist. Es kann bevorzugt sein, daß der pH-Wert des Haarfärbemittels mit einem Tris(hydroxymethyl)-aminomethan/Kaliumchlorid-Puffersystem eingestellt wird.

Neben dem erfindungsgemäßen Cholin-Oxidasesystem können die erfindungsgemäßen Färbemittel auch weitere Oxidasen mit ihren jeweiligen Substraten enthalten. Beispiele sind Glucose-Oxidase, Alkohol-Oxidase, Pyruvat-Oxidase, Oxalat-Oxidase, Cholesterin-Oxidase, Uricase, Lactat-Oxidase, Xanthin-Oxidase, Pyranose-Oxidase, Glycerin-Oxidase sowie Galactose-Oxidase. Besonders bevorzugt sind Mittel, die neben dem Cholin-Oxidasesystem weiterhin Glucose-Oxidase und/oder Xanthin-Oxidase sowie deren jeweilige Substrate enthalten.

Zur Herstellung der erfindungsgemäßen Färbemittel können die Farbstoffvorprodukte in einen geeigneten wasserhaltigen Träger eingearbeitet werden. Zum Zwecke der Haarfärbung sind solche Träger z. B. Cremes, Emulsionen, Gele oder auch tensidhaltige schäumende Lösungen, z. B. Shampoos, Schaumaerosole oder andere Zubereitungen, die für die Anwendung auf dem Haar geeignet sind.

Die erfindungsgemäßen Färbemittel können weiterhin alle für solche Zubereitungen bekannten Wirk-, Zusatz- und Hilfsstoffe enthalten. In vielen Fällen enthalten die Färbemittel mindestens ein Tensid, wobei prinzipiell sowohl anionische als auch zwitterionische, ampholytische, nichtionische und kationische Tenside geeignet sind. Der Fachmann kann einen eventuellen Einfluß der verschiedenen Tenside auf die Aktivität des erfindungsgemäßen Enzymsystems gegebenenfalls durch einfache Vorversuche überprüfen.

In einer bevorzugten Ausführungsform der vorliegenden Erfindung wird in den Mitteln zur Färbung keratinischer Fasern eine Kombination aus anionischen und nichtionischen Tensiden oder eine Kombination aus anionischen und amphoteren Tensiden eingesetzt.

Es hat sich aber in Einzelfällen als vorteilhaft erwiesen, die Tenside aus amphoteren oder nichtionischen Tensiden auszuwählen, da diese in der Regel den erfindungsgemäßen Färbeprozeß weniger beeinflussen.

Als anionische Tenside eignen sich in erfindungsgemäßen Zubereitungen alle für die Verwendung am menschlichen Körper geeigneten anionischen oberflächenaktiven Stoffe. Diese sind gekennzeichnet durch eine wasserlöslich machende, anionische Gruppe wie z. B. eine Carboxylat-, Sulfat-, Sulfonat- oder Phosphat-Gruppe und eine lipophile Alkylgruppe mit etwa 10 bis 22 C-Atomen. Zusätzlich können im Molekül Glykol- oder Polyglykolether-Gruppen, Ester-, Ether- und Amidgruppen sowie Hydroxylgruppen enthalten sein. Beispiele für geeignete anionische Tenside sind, jeweils in Form der Natrium-, Kalium- und Ammonium- sowie der Mono-, Di- und Trialkanolammoniumsalze mit 2 oder 3 C-Atomen in der Alkanolgruppe,

- lineare Fettsäuren mit 10 bis 22 C-Atomen (Seifen),
- Ethercarbonsäuren der Formel R-O-(CH₂-CH₂O)_x-CH₂-COOH, in der R eine lineare Alkylgruppe mit 10 bis 22 C-Atomen und x = 0 oder 1 bis 16 ist,
- Acylsarcoside mit 10 bis 18 C-Atomen in der Acylgruppe,
- Acyltauride mit 10 bis 18 C-Atomen in der Acylgruppe,
- Acylsethionate mit 10 bis 18 C-Atomen in der Acylgruppe,
- Sulfobersteinsäuremono- und -dialkylester mit 8 bis 18 C-Atomen in der Alkylgruppe und Sulfobersteinsäure-

DE 198 47 276 A 1

mono-alkylpolyoxyethylester mit 8 bis 18 C-Atomen in der Alkylgruppe und 1 bis 6 Oxyethylgruppen,

- lineare Alkansulfonate mit 12 bis 18 C-Atomen,

- lineare Alpha-Olefinsulfonate mit 12 bis 18 C-Atomen,

- Alpha-Sulfofettsäuremethylester von Fettsäuren mit 12 bis 18 C-Atomen,

5 - Alkylsulfate und Alkylpolyglykolethersulfate der Formel R-O(CH₂-CH₂O)_x-SO₃H, in der R eine bevorzugt lineare Alkylgruppe mit 10 bis 18 C-Atomen und x = 0 oder 1 bis 12 ist,

- Gemische oberflächennaktiver Hydroxysulfonate gemäß DE-A-37 25 030,

- sulfatierte Hydroxyalkylpolyethylen- und/oder Hydroxyalkylenpropylenglykolether gemäß DE-A-37 23 354,

10 - Sulfonate ungesättigter Fettsäuren mit 12 bis 24 C-Atomen und 1 bis 6 Doppelbindungen gemäß DE-A-39 26 344,

- Ester der Weinsäure und Zitronensäure mit Alkoholen, die Anlagerungsprodukte von etwa 2-15 Molekülen Ethylenoxid und/oder Propylenoxid an Fetalkohole mit 8 bis 22 C-Atomen darstellen.

Bevorzugte anionische Tenside sind Alkylsulfate, Alkylpolyglykolethersulfate und Ethercarbonsäuren mit 10 bis 18 C-Atomen in der Alkylgruppe und bis zu 12 Glykolethergruppen im Molekül sowie insbesondere Salze von gesättigten und insbesondere ungesättigten C₈-C₂₂-Carbonsäuren, wie Ölsäure, Stearinäure, Isostearinsäure und Palmitinsäure.

Unter ampholytischen Tensiden werden solche oberflächenaktiven Verbindungen verstanden, die außer einer C₈-18-Alkyl- oder -Acylgruppe im Molekül mindestens eine freie Aminogruppe und mindestens eine -COOH- oder -SO₃H-Gruppe enthalten und zur Ausbildung innerer Salze befähigt sind. Beispiele für geeignete ampholytische Tenside sind N-Alkylglycine, N-Alkylpropionsäuren, N-Alkylaminobuttersäuren, N-Alkyliminodipropionsäuren, N-Hydroxyethyl-N-alkylamidopropylglycine, N-Alkyltaurine, N-Alkylsarcosine, 2-Alkylaminopropionsäuren und Alkylaminoessigsäuren mit jeweils etwa 8 bis 18 C-Atomen in der Alkylgruppe. Besonders bevorzugte ampholytische Tenside sind das N-Kokosalkylaminopropionat, das Kokosacylaminooethylaminopropionat und das C₁₂-18-Acylsarcosin.

20 Nichtionische Tenside enthalten als hydrophile Gruppe z. B. eine Polyolgruppe, eine Polyalkylenglykolethergruppe oder eine Kombination aus Polyol- und Polyglykolethergruppe. Solche Verbindungen sind beispielsweise

- Anlagerungsprodukte von 2 bis 30 Mol Ethylenoxid und/oder 0 bis 5 Mol Propylenoxid an lineare Fetalkohole mit 8 bis 22 C-Atomen, an Fettsäuren mit 12 bis 22 C-Atomen und an Alkylphenole mit 8 bis 15 C-Atomen in der Alkylgruppe,

30 - C₁₂-22-Fettsäuremono- und -diester von Anlagerungsprodukten von 1 bis 30 Mol Ethylenoxid an Glycerin, C₈-22-Alkylmono- und -oligoglycoside und deren ethoxilierte Analoga, Anlagerungsprodukte von 5 bis 60 Mol Ethylenoxid an Rizinusöl und gehärtetes Rizinusöl,

- Anlagerungsprodukte von Ethylenoxid an Sorbitanfettsäureester

- Anlagerungsprodukte von Ethylenoxid an Fettsäurealkanolamide sowie

35 - Aminoxide.

Alkylpolyglykoside gemäß der Formel (II)



40

in der R⁶ steht für einen Alkylrest mit 8 bis 22 Kohlenstoffatomen, Z für einen Mono- oder Oligosaccharid und x für eine Zahl von 1,1 bis 5, sind besonders bevorzugte nichtionogene Tenside. Diese Verbindungen sind durch die folgenden Parameter gekennzeichnet.

Der Alkylrest R⁶ enthält 8 bis 22 Kohlenstoffatome und kann sowohl linear als auch verzweigt sein. Bevorzugt sind primäre lineare und in 2-Stellung methylverzweigte aliphatische Reste. Solche Alkylreste sind beispielsweise 1-Octyl, 1-Decyl, 1-Lauryl, 1-Myristyl, 1-Cetyl und 1-Stearyl. Besonders bevorzugt sind 1-Octyl, 1-Decyl, 1-Lauryl, 1-Myristyl. Bei Verwendung sogenannter "Oxo-Alkohole" als Ausgangsstoffe überwiegen Verbindungen mit einer ungeraden Anzahl von Kohlenstoffatomen in der Alkylkette.

45 Die erfindungsgemäß verwendbaren Alkylpolyglykoside können lediglich einen bestimmten Alkylrest R⁶ enthalten. Üblicherweise werden diese Verbindungen aber ausgehend von natürlichen Fetten und Ölen oder Mineralölen hergestellt. In diesem Fall liegen als Alkylreste R⁶ Mischungen entsprechend den Ausgangsverbindungen bzw. entsprechend der jeweiligen Aufarbeitung dieser Verbindungen vor.

Besonders bevorzugt sind solche Alkylpolyglykoside, bei denen R⁶

55

- im wesentlichen aus C₈- und C₁₀-Alkylgruppen,

- im wesentlichen aus C₁₂- und C₁₄-Alkylgruppen,

- im wesentlichen aus C₈- bis C₁₆-Alkylgruppen oder

- im wesentlichen aus C₁₂- bis C₁₆-Alkylgruppen besteht.

60

Als Zuckerbaustein Z können beliebige Mono- oder Oligosaccharide eingesetzt werden. Üblicherweise werden Zucker mit 5 bzw. 6 Kohlenstoffatomen sowie die entsprechenden Oligosaccharide eingesetzt. Solche Zucker sind beispielsweise Glucose, Fructose, Galactose, Arabinose, Ribose, Xylose, Lyxose, Allose, Altrose, Mannose, Gulose, Idose, Talose und Sucrose. Bevorzugte Zuckerbausteine sind Glucose, Fructose, Galactose, Arabinose und Sucrose; Glucose ist besonders bevorzugt.

65

Die erfindungsgemäß verwendbaren Alkylpolyglykoside enthalten im Schnitt 1,1 bis 5 Zuckereinheiten. Alkylglykoside mit x-Werten von 1,3 bis 2 sind bevorzugt. Ganz besonders bevorzugt sind Alkylglykoside, bei denen x 1,4 bis 1,6 beträgt.

Erfindungsgemäß weiterhin bevorzugt sind Aminoxide der allgemeinen Formel (VI)

$R^7R^8R^9N\rightarrow O$ (III)

wobei R^7 für eine verzweigte oder unverzweigte C₈- bis C₁₈-Alkylkette steht und R^8 und R^9 unabhängig voneinander stehen für eine C₁- bis C₃-Alkylgruppe oder eine C₁- bis C₃-Hydroxylalkylgruppe.

Ein erfundungsgemäßes Aminoxid ist ferner das von der Firma Tego® Cosmetics vertriebene Aminoxid WS 35, wobei R^8 und R^9 für Methylgruppen stehen und R^7 ein Kokosacylamidopropylrest ist.

Als zwitterionische Tenside werden solche oberflächenaktiven Verbindungen bezeichnet, die im Molekül mindestens eine quartäre Ammoniumgruppe und mindestens eine -COO⁽⁻⁾- oder -SO₃⁽⁻⁾-Gruppe tragen. Besonders geeignete zwitterionische Tenside sind die sogenannten Betaine wie die N-Alkyl-N,N-dimethylammonium-glycinat, beispielsweise das Kokosalkyl-dimethylammoniumglycinat, N-Acyl-aminopropyl-N,N-dimethylaminomunglycinat, beispielsweise das Kokosacylaminopropyl-dimethylammoniumglycinat, und 2-Alkyl-3-carboxymethyl-3-hydroxyethyl-imidazoline mit jeweils 8 bis 18 C-Atomen in der Alkyl- oder Acylgruppe sowie das Kokosacylaminooethylhydroxyethylcarboxymethylglycinat. Ein bevorzugtes zwitterionisches Tensid ist das unter der INCI-Bezeichnung Cocamidopropyl Betaine bekannte Fettsäureamid-Derivat.

Beispiele für die in den erfundungsgemäßen HaarFärbemitteln verwendbaren kationischen Tenside sind insbesondere quartäre Ammoniumverbindungen. Bevorzugt sind Ammoniumhalogenide wie Alkyltrimethylammoniumchloride, Dialkyldimethylammoniumchloride und Trialkylmethylammoniumchloride, z. B. Cetyltrimethylammoniumchlorid, Stearyltrimethylammoniumchlorid, Distearyltrimethylammoniumchlorid, Lauryldimethylammoniumchlorid, Lauryldimethylbenzylammoniumchlorid und Tricetyltrimethylammoniumchlorid. Weitere erfundungsgemäß verwendbare kationische Tenside stellen die quaternisierten Proteinhydrolysate dar.

Erfundungsgemäß ebenfalls geeignet sind kationische Silikonöle wie beispielsweise die im Handel erhältlichen Produkte Q2-7224 (Hersteller: Dow Corning; ein stabilisiertes Trimethylsilylmodimethicon), Dow Corning 929 Emulsion (enthaltend ein hydroxyl-amino-modifiziertes Silicon, das auch als Amodimethicone bezeichnet wird), SM-2059 (Hersteller: General Electric), SLM-55067 (Hersteller: Wacker) sowie Abil®-Quat 3270 und 3272 (Hersteller: Th. Goldschmidt; diquaternäre Polydimethylsiloxane, Quaternium-80).

Alkylamidoamine, insbesondere Fettsäureamidoamine wie das unter der Bezeichnung Tego Amid®S 18 erhältliche Stearyltrimethylammoniumchlorid, zeichnen sich neben einer guten konditionierenden Wirkung speziell durch ihre gute biologische Abbaubarkeit aus. Ebenfalls sehr gut biologisch abbaubar sind quaternäre Esterverbindungen, sogenannte "Esterquats", wie die unter dem Warenzeichen Stepantex® vertriebenen Methyl-hydroxylalkyldialkoyloxyalkyl-ammoniummethosulfate sowie die unter dem Warenzeichen Dehyquat® vertriebenen Produkte wie Dehyquat AU-46.

Ein Beispiel für ein als kationisches Tensid einsetzbares quaternäres Zuckerderivat stellt das Handelsprodukt Glucquat®100 dar, gemäß INCI-Nomenklatur ein "Lauryl Methyl Gluceth-10 Hydroxylpropyl Dimonium Chloride".

Bei den als Tenside eingesetzten Verbindungen mit Alkylgruppen kann es sich jeweils um einheitliche Substanzen handeln. Es ist jedoch in der Regel bevorzugt, bei der Herstellung dieser Stoffe von nativen pflanzlichen oder tierischen Rohstoffen auszugehen, so daß man Substanzgemische mit unterschiedlichen, vom jeweiligen Rohstoff abhängigen Alkylkettenlängen erhält.

Bei den Tensiden, die Anlagerungsprodukte von Ethylen- und/oder Propylenoxid an Fettalkohole oder Derivate dieser Anlagerungsprodukte darstellen, können sowohl Produkte mit einer "normalen" Homologenverteilung als auch solche mit einer eingeengten Homologenverteilung verwendet werden. Unter "normaler" Homologenverteilung werden dabei Mischungen von Homologen verstanden, die man bei der Umsetzung von Fettalkohol und Alkylenoxid unter Verwendung von Alkalimetallen, Alkalimetalihydroxiden oder Alkalimetallalkoholaten als Katalysatoren erhält. Eingeengte Homologenverteilungen werden dagegen erhalten, wenn beispielsweise Hydrotalcite, Erdalkalimetallsalze von Ethercarbonsäuren, Erdalkalimetallocxide, -hydroxide oder -alkoholate als Katalysatoren verwendet werden. Die Verwendung von Produkten mit eingeengter Homologenverteilung kann bevorzugt sein.

Weitere Wirk-, Hilfs- und Zusatzstoffe sind beispielsweise

- nichtionische Polymere wie beispielsweise Vinylpyrrolidon/Vinylacrylat-Copolymere, Polyvinylpyrrolidon und Vinylpyrrolidon/Vinylacetat-Copolymere und Polysiloxane,
- kationische Polymere wie quaternisierte Celluloseether, Polysiloxane mit quaternären Gruppen, Dimethyldiallylammoniumchlorid-Polymer, Acrylamid-Dimethyldiallyl-ammoniumchlorid-Copolymere, mit Diethylsulfat quaternierte Dimethylamino-ethylmethacrylat-Vinylpyrrolidon-Copolymere, Vinylpyrrolidon-Imidazolinium-methochlorid-Copolymere und quaternierter Polyvinylalkohol,
- zwitterionische und amphotere Polymere wie beispielsweise Acrylamidopropyl-trimethylammoniumchlorid/Acrylat-Copolymere und OctylacrylamidMethylmethacrylat/tert.Butylaminoethylmethacrylat/2-Hydroxypropylmethacrylat-Copolymere,
- anionische Polymere wie beispielsweise Polyacrylsäuren, vernetzte Polyacrylsäuren, Vinylacetat-Crotonsäure-Copolymere, Vinylpyrrolidon/Vinylacrylat-Copolymere, Vinylacetat/Butylmaleat/Isobornylacrylat-Copolymere, Methylvinylether/Maleinsäure-anhydrid-Copolymere und Acrylsäure-Ethylacrylat/N-tert.Butylacrylamid-Terpolymer,
- Verdickungsmittel wie Agar-Agar, Guar-Gum, Alginate, Xanthan-Gum, Gummi arabicum, Karaya-Gummi, Johanniskernmehl, Leinsaingummen, Dextrans, Cellulose-Derivate, z. B. Methylcellulose, Hydroxylalkylcellulose und Carboxymethylcellulose, Stärke-Fraktionen und Derivate wie Amylose, Amylopektin und Dextrine, Tone wie z. B. Bentonit oder vollsynthetische Hydrokolloide wie z. B. Polyvinylalkohol,
- Strukturanten wie Glucose und Maleinsäure,
- haarkonditionierende Verbindungen wie Phospholipide, beispielsweise Sojalecithin, Ei-Lecithin und Kephaline, sowie Silikonöle,
- Proteinhydrolysate, insbesondere Elastin-, Kollagen-, Keratin-, Milcheiweiß-, Sojaprotein- und Weizenprotein-

DE 198 47 276 A 1

hydrolysate, deren Kondensationsprodukte mit Fettsäuren sowie quaternisierte Proteinhydrolysate,

- Parfümöl, Dimethylisosorbid und Cyclodextrine,

- Lösungsvermittler wie Ethanol, Isopropanol, Ethylenglykol, Propylenglykol, Glycerin und Diethylen glykol,

- Antischuppenwirkstoffe wie Piroctone Olamine und Zink Ornidine,

- weitere Substanzen zur Einstellung des pH-Wertes,

- Wirkstoffe wie Panthenol, Pantothensäure, Allantoin, Pyrrolidoncarbonsäuren und deren Salze, Pflanzenextrakte und Vitamine, Aminosäuren

- Cholesterin,

- Lichtschutzmittel,

- Konsistenzgeber wie Zuckerester, Polyolester oder Polyolalkylether,

- Fette und Wachse wie Walrat, Bienenwachs, Montanwachs, Paraffine, Fettalkohole und Fettsäureester,

- Fettsäurealkanolamide,

- Komplexbildner wie EDTA, NTA und Phosphorsäuren,

- Quell- und Penetrationsstoffe wie Glycerin, Propylenglykolmonoethylether, Carbonate, Hydrogencarbonate,

- Guanidine, Harnstoffe sowie primäre, sekundäre und tertiäre Phosphate,

- Trübungsmittel wie Latex,

- Perlglanzmittel wie Ethylenglykolmono- und -distearat,

- Treibmittel wie Propan-Butan-Gemische, N₂O, Dimethylether, CO₂ und Luft sowie

- Antioxidantien.

20

Die Bestandteile des wasserhaltigen Trägers werden zur Herstellung der erfindungsgemäßen Färbemittel in für diesen Zweck üblichen Mengen eingesetzt; z. B. werden Emulgiermittel in Konzentrationen von 0,5 bis 30 Gew.-% und Verdickungsmittel in Konzentrationen von 0,1 bis 25 Gew.-% des gesamten Färbemittels eingesetzt.

25

Zweckmäßigerweise wird die Enzymzubereitung unmittelbar vor dem Haarfärben mit der Zubereitung aus den Farbstoffvorprodukten vermischt. Die Anwendungstemperaturen können in einem Bereich zwischen 15 und 40°C liegen. Nach einer Einwirkungszeit von ca. 30 Minuten wird das Haarfärbemittel durch Ausspülen von dem zu färbenden Haar entfernt. Das Nachwaschen mit einem Shampoo entfällt, wenn ein stark tensidhaltiger Träger, z. B. ein Färbeshampoo, verwendet wurde.

30

Um den Färbevorgang zu beschleunigen, kann es erfindungsgemäß bevorzugt sein, eine wässrige Lösung des Oxidase-Systems vor Mischung mit der Färbezubereitung separat auf den gewünschten pH-Wert einzustellen und 30 min bei 37°C, beispielsweise in einer Schüttelhaube, vorzuinkubieren. Der Vorinkubationsansatz wird anschließend in die Färbecreme eingearbeitet. Abschließend wird die Peroxidase zugemischt.

35

In einer weiteren Ausführungsform der vorliegenden Erfindung kann es bevorzugt sein, die Enzymzubereitung frei von Antioxidantien und/oder Komplexbildner zu formulieren, da diese die Wirkung der Enzyme blockieren können.

Die nachfolgenden Beispiele sollen den Gegenstand der Erfindung näher erläutern.

Ausführungsbeispiele

Beispiel 1

40

Färbungen mit dem erfindungsgemäßen Cholin-Oxidasesystem

1 Herstellung der Färbecreme

45

(a) Creme-Grundlage (Teilmischung A)

Hydrenol® D ¹	8,50 g
Lorol® techn. ²	2,00 g
Eumulgin® B2 ³	0,75 g
Texapon® NSO ⁴	20,00 g
Dehyton® K ⁵	12,50 g
Wasser	30,00 g

55 ¹ C₁₆₋₁₈-Fettalkohol (INCI-Bezeichnung: Cetearyl alcohol) (HENKEL)

² C₁₂₋₁₈-Fettalkohol (INCI-Bezeichnung: Coconut alcohol) (HENKEL)

³ Cetylstearylalkohol mit ca. 20 EO-Einheiten (INCI-Bezeichnung: Ceteareth-20) (HENKEL)

⁴ Laurylathersulfat, Natriumsalz (ca. 27,5% Aktivsubstanz; INCI-Bezeichnung: Sodium Laureth Sulfate) (HENKEL)

⁵ N,N-Dimethyl-N-(C₈₋₁₈-kokosamidopropyl)ammoniumacetobetain (ca. 30% Aktivsubstanz; INCI-Bezeichnung: Aqua (Water), Cocamidopropyl Betaine) (HENKEL)

60

Die Substanzen Hydrenol D, Lorol und Eumulgin B2 wurden bei 80°C aufgeschmolzen, mit dem 80°C heißem Wasser, enthaltend Texapon NSO und Dehyton K, vermischt und unter starkem Rühren emulgiert. Danach wurde die Emulsion unter schwachem Rühren abgekühlt.

65

DE 198 47 276 A 1

(b) Färbezubereitungen

Teilmischung B1

4-Aminophenol	0.27 g (0,0025 mol)
Ammoniumhydroxid ¹	ad pH 7.0
Wasser	10 ml

5

¹ Es wurde eine kommerzielle Ammoniumhydroxidlösung der Firma Sigma mit einem Gehalt von ca. 30% Ammoniak im Verhältnis 1 : 10 mit bidestilliertem Wasser vermischt.

10

Teilmischung B2

5-Amino-2-methylphenol	0.31 g (0,0025 mol)
Ammoniumhydroxid	ad pH 7.0
Wasser	10 ml

15

Die Farbstoffvorprodukte wurden jeweils in 10 ml Wasser gelöst und der pH-Wert der Lösungen mit Ammoniumhydroxid eingestellt.

20

Die Farbstoffzubereitungen (Teilmischungen B1 und B2) wurden zu 25 g der bei 80°C geschmolzenen Cremegrundlage (Teilmischung A) gegeben und der pH-Wert gegebenfalls mit einer wäßrigen HCl-Lösung oder mit Ammoniumhydroxid auf pH 7 eingestellt. Die Creme wurde mit Wasser auf 50 g aufgefüllt und unter Rühren auf 30°C abgekühlt.

25

2 Herstellung der Enzymlösungen

(a) Peroxidase-Lösung (0,41 U/ml)

Zur Herstellung der Peroxidase-Lösung wurde pulverförmige Peroxidase aus Sojabohnen (Firma Sigma; Katalog-Nummer P-1432) verwendet. Die Aktivität der Peroxidase ist derart definiert, daß eine Einheit [1 U] Peroxidase 1,0 mg Purpurogallin aus Pyrogallol innerhalb von 20 sec bei pH 6,0 und 20°C bildet.

30

Da die Aktivität bezogen auf die Masse (U/g) der Peroxidase in den Handelsprodukten chargeabhängig schwankt, ist die Herstellung der Lösung abhängig von der Aktivität der gelieferten Peroxidase.

35

Es wurde Peroxidase mit einer Aktivität von 73 U/mg verwendet. 1 g dieser Peroxidase wurde in 1/ml bidestilliertem Wasser gelöst; 28,3 µl dieser Lösung wurden abgenommen und mit bidestilliertem Wasser auf 5 ml aufgefüllt. Der pH-Wert der Lösung wurde mit Ammoniumhydroxid auf den Wert 7 eingestellt. Die Lösung enthält somit pro Milliliter die Menge an Peroxidase, die unter den oben genannten Bedingungen eine Aktivität von 0,41 U aufweist.

40

(b) Cholin-Oxidaselösung(33,2 U/ml)

Zur Herstellung der Cholin-Oxidaselösung wurde pulverförmige Cholin-Oxidase aus Alcaligenes species (Firma Sigma; Katalog-Nummer C-5896) verwendet. Die Aktivität der Cholin-Oxidase ist derart definiert, daß eine Einheit [1 U] Cholin-Oxidase 1 µmol H₂O₂ durch Oxidation von 1 µmol Cholin zu Betainaldehyd innerhalb einer Minute bei pH 8,0 und 37°C bildet.

45

Da die Aktivität bezogen auf die Masse (U/g) der Cholin-Oxidase in den Handelsprodukten chargeabhängig schwankt, ist die Herstellung der Lösung abhängig von der Aktivität der gelieferten Cholin-Oxidase.

Es wurde Cholin-Oxidase mit einer Aktivität von 14 U/mg verwendet. 15 mg dieser Cholin-Oxidase wurde in 5 ml bidestilliertem Wasser gelöst; 3,952 ml dieser Lösung wurden abgenommen und mit bidestilliertem Wasser auf 5 ml aufgefüllt. Der pH-Wert der Lösung wurde mit Ammoniumhydroxid auf den Wert 7 eingestellt. Die Lösung enthält pro Milliliter die Menge an Cholin-Oxidase, die unter den oben genannten Bedingungen eine Aktivität von 33,2 U aufweist.

50

(c) Cholinchlorid-Lösung

Es wurden 3,36 g Cholinchlorid in 20 ml bidestilliertem Wasser gelöst. Der ph-Wert der Lösung wurde mit Ammoniumhydroxid auf 7 eingestellt.

55

3 Inkubationsansatz

2,5 ml der wäßrigen Cholinchloridlösung (gemäß 2c) wurden mit 2,5 ml der wäßrigen Cholin-Oxidaselösung (33,2 U/ml, gemäß 2b) vermischt und der pH-Wert mit Ammoniumhydroxid auf den Wert 7 eingestellt. Die resultierende Lösung wurde anschließend in einer Kristallisierschale für 30 min bei 37°C in einer Schüttelhaube (100 Upm) vorinkubiert.

60

4 Färbung der Haare

65

8 g der abgekühlten Färbecreme (gemäß 1) wurden mit 4 ml des Inkubationsansatzes (gemäß 3) verrührt. Anschließend wurden 4 ml einer Sojabohnen-Peroxidase-Lösung (0,41 U/ml) hinzugefügt. 100 g des anwendungsbereiten Färbe-

DE 198 47 276 A 1

systems enthalten die Menge Cholin-Oxidase, die unter den oben genannten Bedingungen eine Aktivität von 415 U hat. Außerdem enthalten 100 g des anwendungsbereiten Färbesystems die Menge an Sojabohnen-Peroxidase, die unter den oben genannten Bedingungen eine Aktivität von 10,3 U aufweist.

In dieses Färbesystem wurde eine 0,5 g schwere und 6 cm lange Haarsträhne (Kerling, 80% Grauanteil) für 10 min getaucht. Anschließend wurde die Färbung noch 35 min auf einer Petrischale an der Luft weiterentwickelt. Das Haar wurde mit lauwarmem Wasser gespült und an der Luft getrocknet.

Die Farbe der Strähne wurde nach der Farbskala im Farbkatalog (Taschenlexikon der Farben, A. Kornerup und J. H. Wanscher, Muster-Schmidt-Verlag, 3. Unveränderte Auflage, 1981) mit 6B6, grauorange, beurteilt.

10

5 Vergleichstest

Zur Bestimmung des Einflusses der Enzyme wurde eine 0,5 g schwere und 6 cm lange Haarsträhne (Kerling, 80% Grauanteil) für 10 min in die Färbeccreme gemäß 1 ohne Beimischung der Enzymlösungen getaucht. Anschließend wurde die Färbung noch 35 min auf einer Petrischale an der Luft weiterentwickelt. Das Haar wurde mit lauwarmem Wasser gespült und an der Luft getrocknet. Die Farbe der Haarsträhne, die sich ohne den Einfluß der Enzyme entwickelte, wurde mit 4A5, buttergelb, beurteilt.

15

Beispiel 2

20

Vergleichsversuch Cholin-Oxidasesystem und Glucose-Oxidasesystem

1 Herstellung der Färbeccreme

25

Es wurde die Färbeccreme aus Beispiel 1 verwendet, die aber mit Ammoniumhydroxid auf einen pH-Wert von 8,3 eingestellt wurde.

30

2 Herstellung der Enzymlösungen

35

Es wurde die Peroxidase-Lösung aus Beispiel 1, Punkt 2a verwendet. Zusätzlich wurden die folgenden Lösungen hergestellt:

(a) Pufferlösung

Es wurden 0,01 mol Tris(hydroxymethyl)-aminomethan und 0,134 mol Kaliumchlorid in 950 ml Wasser gelöst. Der pH-Wert dieser Lösung wurde mit 1-molarer Salzsäure auf 8,3 eingestellt und die Lösung auf einen Liter aufgefüllt.

(b) Cholin-Oxidaselösung(33,2 U/ml), Erfindung

Zur Herstellung der Cholin-Oxidaselösung wurde pulverförmige Cholin-Oxidase aus *Alcaligenes species* (Firma Sigma; Katalog-Nummer C-5896) verwendet. Die Aktivität der Cholin-Oxidase ist derart definiert, daß eine Einheit [1 U] Cholin-Oxidase 1 µmol H₂O₂ durch Oxidation von 1 µmol Cholin zu Betainaldehyd innerhalb einer Minute bei pH 8,0 und 37°C entwickelt.

Da die Aktivität bezogen auf die Masse (U/g) der Cholin-Oxidase in den Handelsprodukten chargenabhängig schwankt, ist die Herstellung der Lösung abhängig von der Aktivität der gelieferten Cholin-Oxidase.

45 Es wurde Cholin-Oxidase mit einer Aktivität von 14 U/mg verwendet. 15 mg dieser Cholin-Oxidase wurde in 5 ml Pufferlösung gelöst; 3,952 ml dieser Lösung wurden abgenommen und mit der Pufferlösung auf 5 ml aufgefüllt. Der pH-Wert der Lösung betrug 8,3. Die Lösung enthält pro Milliliter die Menge an Cholin-Oxidase, die unter den oben genannten Bedingungen eine Aktivität von 33,2 U aufweist.

50

(c) Cholinchlorid-Lösung, Erfindung

Es wurden 1,68 g Cholinchlorid in 10 ml Pufferlösung gelöst. Der pH-Wert der Lösung betrug 8,3.

55

(d) Glucose-Oxidaselösung(33,2 U/ml), Vergleichssystem

Zur Herstellung der Glucose-Oxidaselösung wurde pulverförmige Glucose-Oxidase aus *Aspergillus niger* (Firma Sigma; Katalog-Nummer G-7141) verwendet. Die Aktivität der Glucose-Oxidase ist derart definiert, daß eine Einheit [1 U] Glucose-Oxidase 1 µmol H₂O₂ durch Oxidation von 1 µmol β-D-Glucose zu D-Gluconolacton innerhalb einer Minute bei pH 5,1 und 35°C bildet.

60 Da die Aktivität bezogen auf die Masse (U/g) der Glucose-Oxidase in den Handelsprodukten chargenabhängig schwankt, ist die Herstellung der Lösung abhängig von der Aktivität der gelieferten Glucose-Oxidase.

Es wurde Glucose-Oxidase mit einer Aktivität von 150 U/mg verwendet. 1 mg dieser Glucose-Oxidase wurde in 5 ml Pufferlösung gelöst; 798 µl dieser Lösung wurden abgenommen und mit Pufferlösung auf 5 ml aufgefüllt. Der pH-Wert der Lösung betrug 8,3. Die Lösung enthält pro Milliliter die Menge an Glucose-Oxidase, die unter den oben genannten Bedingungen eine Aktivität von 33,2 U aufweist.

DE 198 47 276 A 1

(e) Glucose-Lösung, Vergleichssystem

Es wurden 1,376 g D-(+)-Glucosemonohydrat in 10 ml Pufferlösung gelöst. Der pH-Wert der Lösung betrug 8,3.

3 Inkubationsansatz

5

(a) Cholin-Oxidasesystem, Erfindung

2,5 ml der wäßrigen Cholinchloridlösung wurden mit 2,5 ml der wäßrigen Cholin-Oxidaselösung (33,2 U/ml) vermischt. Die resultierende Lösung wurde anschließend in einer Kristallisierschale für 30 min bei 37°C in einer Schüttelhaube (100 Upm) vorinkubiert.

10

(b) Glucose-Oxidasesystem, Vergleichssystem

15

2,5 ml der wäßrigen Glucoselösung wurden mit 2,5 ml der wäßrigen Glucose-Oxidaselösung (33,2 U/ml) vermischt. Die resultierende Lösung wurde anschließend in einer Kristallisierschale für 30 min bei 37°C in einer Schüttelhaube (100 Upm) vorinkubiert.

4 Färbung der Haare

20

Es wurden mit jedem Inkubationsansatz (Punkte 3a und 3b) Färbungen wie in Beispiel 1 beschrieben durchgeführt.

100 g des anwendungsbereiten Färbesystems enthielten die Menge Cholin-Oxidase beziehungsweise Glucose-Oxidase, die unter den Punkten 2b beziehungsweise 2d genannten Bedingungen eine Aktivität von 415 U hatte. Außerdem enthielten 100 g des anwendungsbereiten Färbesystems die Menge an Sojabohnen-Peroxidase, die unter den in Beispiel 1 unter Punkt 2a genannten Bedingungen eine Aktivität von 10,3 U aufwies.

25

Die mit dem Cholin-Oxidasesystem erzielte Färbung wurde als 7A8 (brandrot/rotorange) eingestuft. Mit dem Glucose-Oxidasesystem wurde eine persischorange Färbung (6A7) erzielt.

Die Färbung, die mit dem erfindungsgemäßem Cholin-Oxidasesystem erhalten wurde, war deutlich intensiver und glänzender als die Färbung, die mit dem Glucose-Oxidasesystem erhalten wurde.

30

Beispiel 3

Vergleichsversuch Cholin-Oxidasesystem und Xanthin-Oxidasesystem

1 Herstellung der Färbecreme

35

Es wurde die Färbecreme aus Beispiel 1 verwendet, die mit Ammoniumhydroxid auf einen pH-Wert von 8,3 eingestellt wurde.

2 Herstellung der Enzymlösungen

40

Es wurde die Peroxidase-Lösung aus Beispiel 1 verwendet. Zusätzlich wurden die folgenden Lösungen hergestellt:

(a) Pufferlösung

45

Es wurden die Pufferlösung aus Beispiel 2, Punkt 2a verwendet.

(b) Cholin-Oxidaselösung (8 U/ml), Erfindung

50

Zur Herstellung der Cholin-Oxidaselösung wurde pulvelförmige Cholin-Oxidase aus Alcaligenes species (Firma Sigma; Katalog-Nummer C-5896) verwendet. Die Aktivität der Cholin-Oxidase ist derart definiert, daß eine Einheit [1 U] Cholin-Oxidase 1 µmol H₂O₂ durch Oxidation von 1 µmol Cholin zu Betainaldehyd innerhalb einer Minute bei pH 8,0 und 37°C entwickelt.

55

Da die Aktivität bezogen auf die Masse (U/g) der Cholin-Oxidase in den Handelsprodukten chargeabhängig schwankt, ist die Herstellung der Lösung abhängig von der Aktivität der gelieferten Cholin-Oxidase.

Es wurde Cholin-Oxidase mit einer Aktivität von 14 U/mg verwendet. 2 mg dieser Cholin-Oxidase wurde in 2 ml Pufferlösung gelöst; 1,714 ml dieser Lösung wurden abgenommen und mit der Pufferlösung auf 3 ml aufgefüllt. Der pH-Wert der Lösung betrug 8,3. Die Lösung enthält pro Milliliter die Menge an Cholin-Oxidase, die unter den oben genannten Bedingungen eine Aktivität von 8 U aufweist.

(c) Cholinchlorid Lösung, Erfindung

60

Es wurden 1,68 g Cholinchlorid in 10 ml Pufferlösung gelöst. Der pH-Wert der Lösung betrug 8,3.

(d) Xanthin-Oxidaselösung (8,0 U/ml), Vergleichssystem

65

Zur Herstellung der Xanthin-Oxidaselösung wurde pulvelförmige Xanthin-Oxidase aus Mikroorganismen (Firma Sigma; Katalog-Nummer X-2252) verwendet. Die Aktivität der Xanthin-Oxidase ist derart definiert, daß eine Einheit [1 U] Xanthin-Oxidase 1 µmol Xanthin zu Harnsäure innerhalb einer Minute bei pH 7,5 und 25°C oxidiert.

DE 198 47 276 A 1

Da die Aktivität bezogen auf die Masse (U/g) der Xanthin-Oxidase in den Handelsprodukten chargenabhängig schwankt, ist die Herstellung der Lösung abhängig von der Aktivität der gelieferten Xanthin-Oxidase.

Es wurde Xanthin-Oxidase mit einer Aktivität von 8,6 U/mg verwendet. 3 mg dieser Xanthin-Oxidase wurde in 1/ml Pufferlösung gelöst; 930,2 µl dieser Lösung wurden abgenommen und mit Pufferlösung auf 3 ml aufgefüllt. Der pH-Wert der Lösung betrug 8,3. Die Lösung enthält pro Milliliter die Menge an Xanthin-Oxidase, die unter den oben genannten Bedingungen eine Aktivität von 8 U aufweist.

(e) Xanthin-Lösung, Vergleichssystem

10 Es wurden 0,0018 g Xanthin in 10 ml Pufferlösung gelöst. Der pH-Wert der Lösung betrug 8,3.

3 Inkubationsansatz

(a) Cholin-Oxidasesystem, Erfindung

15 2,5 ml der wäßrigen Cholinchloridlösung wurden mit 2,5 ml der wäßrigen Cholin-Oxidaselösung (8 U/ml) vermischt. Die resultierende Lösung wurde anschließend in einer Kristallisierschale für 30 min bei 37°C in einer Schüttelhaube (100 Upm) vorinkubiert.

(b) Xanthin-Oxidasesystem, Vergleichssystem

20 2,5 ml der wäßrigen Xanthinlösung wurden mit 2,5 ml der wäßrigen Xanthin-Oxidaselösung (8 U/ml) vermischt. Die resultierende Lösung wurde anschließend in einer Kristallisierschale für 30 min bei 37°C in einer Schüttelhaube (100 Upm) vorinkubiert.

25

4 Färbung der Haare

Es wurden mit jedem Inkubationsansatz Färbungen wie in Beispiel 1 beschrieben durchgeführt.

30 100 g des anwendungsbereiten Färbesystems enthielten die Menge Cholin-Oxidase beziehungsweise Xanthin-Oxidase, die unter den in Punkt 2b beziehungsweise 2d genannten Bedingungen eine Aktivität von 100 U hatte. Außerdem enthielten 100 g des anwendungsbereiten Färbesystems die Menge an Sojabohnen-Peroxidase, die unter den in Beispiel 1, Punkt 2a genannten Bedingungen eine Aktivität von 10,3 U aufwies.

Die Bewertung der Farbtöne wurde analog zu Beispiel 1 vorgenommen.

35 Die mit dem Cholin-Oxidasesystem erzielte Färbung wurde als 6A7 (persischorange) bewertet. Mit dem Xanthin-Oxidasesystem wurde eine buttergelbe Färbung (4A5) erzielt. Die Färbung, die mit dem erfindungsgemäßen Cholin-Oxidasesystem erhalten wurde, ist deutlich intensiver und glänzender als die Färbung, die mit dem Xanthin-Oxidasesystem erhalten wurde.

40

Weitere Beispiele

Weiterhin wurden die folgenden Ausfärbungen analog zu den Vorschriften des Beispiel 1 durchgeführt:

45

50

55

60

65

DE 198 47 276 A 1

1 Ausfärbungen mit 1-Methyl-2,5-diaminobenzol als Entwickler

Kuppler	Farbton	
1,3-Bis-(2,4-diaminophenoxy)-propan + 4HCl	20F4 tintenblau	5
2,4-Diaminophenoxyethanol + 2 HCl	20F5 schwarzblau	10
3-Amino-6-methoxy-2-methylaminopyridin + 2 HCl	4F3 olivbraun	15
1-Naphthol	6E3 graubraun	20
2,4-Dichlor-3-aminophenol	13F2 purpurgrau	
2-Amino-3-hydroxypyridin	8E3 graubraun	25
5-Amino-4-chlor-2-methylphenol + HCl	9D5 bois-de-rose	30
5-Amino-2-methylphenol	10E4 violettbraun	
—		35
Resorcin	4B5 buttergelb	
3-Aminophenol	4B5 buttergelb	40

2 Ausfärbungen mit 1,4-Diaminobenzol als Entwickler

Kuppler	Farbton	
2,4-Diaminophenoxyethanol + 2 HCl	19F8 schwarzblau	50
4-Chlorresorcin	4B4 champagner	55
2-Methyl-5-Aminophenol	11C5 graurot	60
3-Aminophenol	4B4 champagner	
2,7-Dihydroxynaphthalin	4B4 champagner	65

DE 198 47 276 A 1

3 Ausfärbungen mit 2,4,5,6-Tetraaminopyridin · H₂SO₄ als Entwickler

	Kuppler	Farbton
5	2-Methylresorcin	6A5 lachsrot
10	2,7-Dihydroxynaphthalin	4B5 weizengold
15	1-Methyl-2,6-bis-(2-hydroxyethylamino)-benzol	12B8 rosenrot

4 Ausfärbungen mit 4-Aminophenol als Entwickler

	Kuppler	Farbton
20	5-Amino-2-methylphenol	6B6 grauorange
25	1-Naphthol	6B3 hautfarbig
30	1,3-Bis-(2,4-diaminophenoxy)-propan + 4HCl	8D4 rotbraun
35	6-Hydroxyindol	5C4 goldblond

40

5 Ausfärbungen mit 4-Hydroxy-2,5,6-triaminopyrimidin als Entwickler

	Kuppler	Farbton
45	2,4-Diaminophenoxyethanol + 2 HCl	16F6 dunkelviolett
50	1,3-Bis-(2,4-diaminophenoxy)-propan + 4HCl	15F6 dunkelviolett
55	Resorcin	7C5 braunorange
60	2-Methylresorcin (3-fach konzentriert)	8B5 graurot

65

DE 198 47 276 A 1

6 Ausfärbungen mit N,N-Bis-(β-hydroxyethyl)-1,4-diaminobenzol als Entwickler

Kuppler	Farbton	
2,6-Dimethoxy-3,5-diaminopyridin	23F8 dunkelblau	5
1-Methoxy-2-amino-4-(β-hydroxyethylamino)-benzol	21F8 dunkelblau	10
5-Amino-4-chlor-2-methylphenol	17F7 dunkelviolett	15
3,4-Methylendioxyanilin + HCl	6E4 braun	20

7 Ausfärbungen mit 1-(2'-Hydroxyethyl)-2,5-diaminobenzol als Entwickler

Kuppler	Farbton	
2-Chlor-6-methyl-3-aminophenol	14F5 dunkelpurpur	25 30
2,4-Diaminophenoxyethynol + 2 HCl	20F5 schwarzblau	35
2-Methylresorcin	5C4 goldblond	40
3,4-Methylendioxyanilin + HCl	5C3 rotblond	45
2-Aminophenol	4C4 blond	50

55

60

65

DE 198 47 276 A 1

8 Ausfärbungen mit 3-Methyl-4-aminophenol als Entwickler

	Kuppler	Farbton
5	3-Aminophenol	4B4 champagner
10	3-Amino-6-methoxy-2-methylaminopyridin	4B6 grau gelb
15	2-Amino-3-hydroxypyridin	5C4 goldblond
20	1-Methoxy-2-amino-4-(β-hydroxyethylamino)-benzol	9E4 rotbraun
25	5-Amino-2-methylphenol	6B7 möhrenrot

9 Ausfärbungen mit 4-Amino-2-aminomethylphenol · 2 HCl als Entwickler

	Kuppler	Farbton
30	2-Chlor-6-methyl-3-aminophenol	7B7 rot orange
35	2,4-Diaminophenoxyethanol + 2 HCl	9D5 bois-de-rose
40	2,6-Dimethoxy-3,5-diaminopyridin	27F4 dunkelgrün
45	2-Aminophenol	4A5 buttergelb

10 Ausfärbungen mit 1,8-Bis-(2,5-Diaminophenoxy)-3,6-dioxa-octan als Entwickler

	Kuppler	Farbton
50	3-Amino-6-methoxy-2-methylaminopyridin	5E3 mausgrau
55	1,3-Bis-(2,4-diaminophenoxy)propan + 4 HCl	20E4 türkischblau

Patentansprüche

- 65 1. Mittel zum Färben keratinischer Fasern, dadurch gekennzeichnet, daß es mindestens ein Farbstoffvorprodukt, ein Oxidase-System auf Basis des Cholins sowie mindestens eine Peroxidase enthält.
 2. Mittel nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß Cholin-Oxidase, die von Alcaligenes species und Arthrobacter globiformis produziert wird, eingesetzt wird.

DE 198 47 276 A 1

3. Mittel nach einem der Ansprüche 1 oder 2, dadurch gekennzeichnet, daß das Farbstoffvorprodukt ein Oxidationsfarbstoffvorprodukt vom Typ Entwickler ist.

4. Mittel nach einem der Ansprüche 1 bis 3, dadurch gekennzeichnet, daß die Entwicklerkomponente ausgewählt ist aus p-Phenyldiamin, p-Toluyldiamin, p-Aminophenol, 1-(2'-Hydroxyethyl)-2,5-diaminobenzol, 4-Amino-3-methylphenol, 2,4,5,6-Tetraaminopyrimidin, 2-Hydroxy-4,5,6-triaminopyrimidin, 4-Hydroxy-2,5,6-triaminopyrimidin, 4,5-Diamino-1-(2-hydroxyethyl)-pyrazol, 2-Aminomethyl-4-amino-phenol, N,N-Bis-(2-hydroxyethyl)-p-phenyldiamin, Bis-(2-hydroxy-5-aminophenyl)-methan und o-Aminophenol.

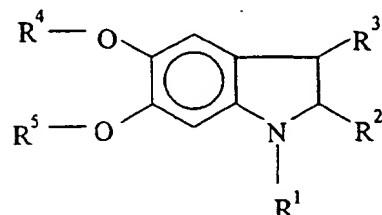
5. Mittel nach einem der Ansprüche 1 bis 4, dadurch gekennzeichnet, daß es weiterhin mindestens eine Kupplerkomponente ausgewählt aus der Gruppe, gebildet von 1-Naphthol, 1,5-, 2,7- und 1,7-Dihydroxynaphthalin, 5-Amino-2-methylphenol, Resorcin, 1,3-Bis-(2,4-diaminophenoxy)-propan, 2,4-Dichlor-3-aminophenol, 4-Chlorresorcin, 2-Amino-3-hydroxypyridin, 2,6-Dimethoxy-3,5-diaminopyridin, 2-Chlor-6-methyl-3-aminophenol, 2-Methyl-4-chlor-5-amino-phenol, 2-Methylresorcin, 5-Methylresorcin, 2,5-Dimethylresorcin, 2,6-Bis-(2-hydroxyethylamino)-toluol, 2,6-Dihydroxy-3,4-diaminopyridin, 3-Amino-2-methoxypyridin, 2,4-Diaminophenoxyethanol, 1-Methoxy-2-amino-4-(2-hydroxyethylamino)-benzol, 6-Methyl-1,2,3,4-tetrahydro-chinoxalin, 3,4-Methylendioxyanilin, m-Aminophenol, o-Aminophenol und 2-Chlorresorcin enthält.

6. Mittel nach einem der Ansprüche 1 bis 5, dadurch gekennzeichnet, daß es mindestens eine Entwickler-/Kupplerkombinationen ausgewählt aus

- 4-Aminophenol/5-Amino-2-methylphenol
- 1-Methyl-2,5-diaminobenzol/2,4-Diaminophenoxyethanol
- 4-Amino-2-aminomethylphenol/2-Chlor-6-methyl-3-aminophenol
- 4-Amino-2-aninomethylphenol/2,4-Diaminophenoxyethanol
- 1-Methyl-2,5-diaminobenzol/5-Amino-2-methylphenol
- 1-Methyl-2,5-diaminobenzol/1,3-Bis-(2,4-diaminophenoxy)-propan
- 4-Hydroxy-2,5,6-triaminopyrimidin/2-Methylresorcin
- 1-(β-Hydroxyethyl)-2,5-diaminobenzol/2,4-Diaminophenoxyethanol
- N,N-Bis-(β-hydroxyethyl)-1,4-diaminobenzol/1-Methoxy-2-amino-4-(2-hydroxyethylamino)-benzol

enthält.

7. Mittel nach einem der Ansprüche 1 oder 2, dadurch gekennzeichnet, daß das Farbstoffvorprodukt ein Derivat des 5,6-Dihydroxyindolins der Formel (Ia) ist.



(Ia)

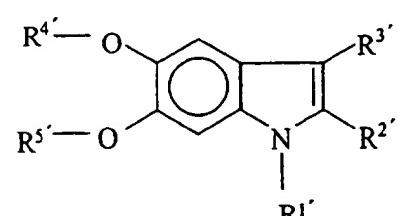
in der unabhängig voneinander

R¹ steht für Wasserstoff, eine C₁- bis C₄-Alkylgruppe oder eine C₁- bis C₄-Hydroxalkylgruppe,
R² steht für Wasserstoff oder eine -COOH-Gruppe, wobei die -COOH-Gruppe auch als Salz mit einem physiologisch verträglichen Kation vorliegen kann,

R³ steht für Wasserstoff oder eine C₁- bis C₄-Alkylgruppe,
R⁴ steht für Wasserstoff, eine C₁- bis C₄-Alkylgruppe oder eine Gruppe -CO-R⁶, in der R⁶ steht für eine C₁- bis C₄-Alkylgruppe, und

R⁵ steht für eine der unter R⁴ genannten Gruppen,
oder ein physiologisch verträgliches Salz dieser Verbindungen mit einer organischen oder anorganischen Säure.

8. Mittel nach einem der Ansprüche 1 oder 2, dadurch gekennzeichnet, daß das Farbstoffvorprodukt ein Derivat des 5,6-Dihydroxyindols der Formel (Ib) ist,



(Ib)

in der unabhängig voneinander

R¹' steht für Wasserstoff, eine C₁- bis C₄-Alkylgruppe oder eine C₁- bis C₄-Hydroxalkylgruppe,
R²' steht für Wasserstoff oder eine -COOH-Gruppe, wobei die -COOH-Gruppe auch als Salz mit einem physiologisch verträglichen Kation vorliegen kann,

R³' steht für Wasserstoff oder eine C₁- bis C₄-Alkylgruppe,
R⁴' steht für Wasserstoff, eine C₁- bis C₄-Alkylgruppe oder eine Gruppe -CO-R⁶, in der R⁶ steht für eine C₁- bis C₄-Alkylgruppe, und

R⁵' steht für eine der unter R⁴' genannten Gruppen.

DE 198 47 276 A 1

oder ein physiologisch verträgliches Salz dieser Verbindungen mit einer organischen oder anorganischen Säure.

9. Mittel nach einem der Ansprüche 1 bis 8, dadurch gekennzeichnet, daß die Peroxidase aus Pflanzen oder Pilzen stammt.

10. Mittel nach Anspruch 9, dadurch gekennzeichnet, daß es eine Sojabohnen-Peroxidase enthält.

5 11. Mittel nach einem der Ansprüche 1 bis 10, dadurch gekennzeichnet, daß es einen pH-Wert von 7 bis 10 aufweist.

12. Mittel nach Anspruch 11, dadurch gekennzeichnet, daß einen pH-Wert von etwa 8,3 hat.

13. Mittel nach einem der Ansprüche 1 bis 12, dadurch gekennzeichnet, daß es weiterhin mindestens ein Tensid enthält.

10 14. Mittel nach Anspruch 13, dadurch gekennzeichnet, daß es ein nichtionisches oder ein amphoteres Tensid enthält.

15. Mittel nach einem der Ansprüche 13 oder 14, dadurch gekennzeichnet, daß es eine Tensidkombination aus mindestens einem anionischen Tensid mit mindestens einem amphoterem Tensid und/oder mit mindestens einem nichtionischen Tensid enthält.

15 16. Verfahren zum Färben keratinischer Fasern, dadurch gekennzeichnet, daß ein Mittel nach einem der Ansprüche 1 bis 15 eingesetzt wird.

17. Verfahren nach Anspruch 16, dadurch gekennzeichnet, daß das Oxidasesystem vorher für 30 Minuten bei 37°C inkubiert wird.

18. Verwendung eines der Mittel nach einem der Ansprüche 1 bis 15 zum Färben keratinischer Fasern.

20

25

30

35

40

45

50

55

60

65